

# **FUROPEAN PATENT OFFICE**



### Patent Abstracts of Japan

PUBLICATION NUMBER

06194771

**PUBLICATION DATE** 

15-07-94

APPLICATION DATE

24-12-92

APPLICATION NUMBER

04344182

APPLICANT: KONICA CORP;

INVENTOR: SANPEI TAKESHI;

INT.CL.

G03C 1/06 G03C 1/18 G03C 1/295

TITLE

: SILVER HALIDE PHOTOGRAPHIC

MATERIAL

X2B

ABSTRACT:

PURPOSE: To provide a high sensitivity in red wavelength area, and reduce color residual contamination after processing by containing an nucleus making accelerator in a silver halide emulsifier layer, and spectrally sensitizing it with a specified spectral sensitizing pigment.

CONSTITUTION: A silver halide photographic material contains an nucleus making accelerator in a silver halide emulsion and/or the other hydrophilic colloidal layer, and it is further spectrally sensitized by at least one kind of spectral sensitizing pigment represented by the formula. In the formula,  $Z_1$  and  $Z_2$  each represent an atomic group necessary for forming 5-membered and/or 6-membered nitrogenous heterocycles; R<sub>3</sub> and R<sub>4</sub> each represent a saturated or unsaturated fatty group, Q<sub>1</sub> and Q<sub>2</sub> each represent an atomic group necessary for forming a 4tiazolinone or imidazolinone ring; L1-L3 each represent a methine group; and L<sub>1</sub> and R<sub>3</sub>, L<sub>3</sub> and R<sub>4</sub> may be connected to each other by a methylene chain, respectively, to form a nitrogenous heterocycle. X represents a mineral acid or organic acid anion, and n<sub>3</sub> and n<sub>4</sub> each represent 0 or 1.

COPYRIGHT: (C)1994,JPO&Japio

		1 .
-	,	/
-		
-		
Commission		
STATE OF THE PROPERTY OF THE PARTY OF THE PA		
Company of the Control of the Contro		
SCALLES STREET, STREET		
Charles Canada		
The state of the s		
-		
The state of the s		
THE PERSON NAMED IN		
Section and section 2019		
V		
THE PERSON NAMED IN		
N. N. Sand Manuscriptor		
ACCOUNTS THE STATE OF THE STATE		
W. St. Commission of the Commi		
1		

(19) 日本国特許庁(J P)

## (12) 公開特許公報(A)

(11)特許出願公開番号

特開平6-194771

(43)公開日 平成6年(1994)7月15日

(51) Int.Cl.5

識別記号 501 庁内整理番号

FΙ

技術表示箇所

G 0 3 C 1/06

1/18

1/295

審査請求 未請求 請求項の数1(全 26 頁)

(21) 出願番号

特類平4-344182

(71)出願人 000001270

コニカ株式会社

(22)出願日 平成4年(1992)12月24日

東京都新宿区西新宿1丁目26番2号

(72)発明者 ▲高▼向 保彦

東京都日野市さくら町1番地コニカ株式会

社内

(72)発明者 三瓶 武司

東京都日野市さくら町1番地コニカ株式会

社内

(54) 【発明の名称】 ハロゲン化銀写真感光材料

#### (57)【要約】

【構成】 支持体上に少なくとも1層のハロゲン化銀乳 利層及び/又はその他の親水性コロイド層中にヒドラジン誘導体を含有するハロゲン化銀写真感光材料において、該ハロゲン化銀乳剤層及び/又はその他の親水性コロイド層中に造核促進剤を含有し、さらに3核のパンクロ色素より選ばれた少なくとも1種の分光増感色素により分光増感されていることを特徴とするハロゲン化銀写真感光材料。

【効果】 赤色波長域に高感度を有し、かつ現像処理後の残色汚染の少なく、しかも高温下で保存した場合にも 黒ポツの発生が少ないハロゲン化銀写真感光材料の提供。

#### 【特許請求の範囲】

【請求項1】 支持体上に少なくとも1層のハロゲン化 銀乳剤層及び/又はその他の親水性コロイド層中にヒド ラジン誘導体を含有するハロゲン化銀写真感光材料にお いて、該ハロゲン化銀乳剤層及び/又はその他の親水性\*

一般式 (1)

\*コロイド層中に造核促進剤を含有し、さらに下記一般式 [1] ~ [3] から選ばれる少なくとも1種の分光増感 色素により分光増感されていることを特徴とするハロゲ ン化銀写真感光材料。

※子群を表す。 L1、 L2、 L3 はメチン基、また L1 と

R1、L1とR4がそれぞれメチレン鎖で結合して含窒素

複索環を形成してもよい。Xは鉱酸または有機酸アニオ

#### [(K:1]

$$R_3 - N - (CH = CH) n_3 - C = L_1 - L_2 = C$$

$$C = L_3 - C = (CH - CH) n_4 = N^{\oplus} - R_4$$

$$0$$

$$X_2^{\ominus}$$

(上記式中、21及び21は、それぞれシアニン色素で通 常用いられる5員県及び/又は6員環の含室素複素環を 形成するのに必要な原子群を表す。Ra及びRaは各々飽 和または不飽和脂肪族基を表す。Q1 とQ2 は4-チアゾリ ノンまたはイミダゾリジノン環を形成するのに必要な原※

ンを表す。ni、niは0または1を表す。〕 [42]

一般式〔2〕

$$z_7$$
 $z_8$ 
 $z_8$ 

[上記式中、Yは-S-または-S2-であり、Z1、 Z2、 21、24、26及び26の少なくとも2つは水溶性基を有 する有機基を表す。(ただし、Z<sub>4</sub>、Z<sub>5</sub>は共にこれを表 すことはない。)水溶性基を有する前配有機基を表さな 30 基、ハロゲン原子、カルボキシ基またはシアノ基を表 い21~26は、水素、アルキル基、置換アルキル基、ア ルケニル基、置換アルケニル基、アリール基または置換 アリール基を表し、2,及び2。は同じかまたは異なり、 それぞれ、アルキル基、アルケニル基、アルキニル基、 アルコキシ基、アルキルチオ基、アリールチオ基、アリ★

★一ル基、アシル基、アシロキシ基、アルコキシカルポニ ル基、アルキルスルホニル基、カルパモイル基、スルフ ァモイル基、の置換、無置換の基、水素、ヒドロキシ し、Z<sub>1</sub>、Z<sub>8</sub>は一緒になって炭素環式環系を完結するの に必要な原子を表し、前記環系はそれぞれZr、Zaにつ いて示した前記置換基から選択された同じかまたは異な る1つ以上の置換基が担持できる。〕

一般式〔3〕

[化3]

〔上記式中、 21、 21はヘテロ環を完結するのに必要な 原子群を表し、R1及びR1はアルキル基、アルケニル 基、アラルキル基、アリール基でRaはRa及びRaと同 じ置換基または置換アミノ基、アミド基、イミノ基、ア ルコキシ基及びヘテロ環を表す。L1~L9はメチン基を 表し、m及びnは0、1または2及びpは0または1を 表す。Xは対イオンを表す。〕

【発明の詳細な説明】

[0001]

【産業上の利用分野】本発明は支持体上にハロゲン化銀 感光層を有する写真感光材料に関し、更に詳しくは高コ ントラストが得られる写真感光材料に関する。

#### [0002]

【従来の技術】写真製版工程には連続調の原稿を網点画 像に変換する工程が含まれる。この工程には、超硬調の 画像再現をなしうる写真技術として、伝染現像による技 術が用いられてきた。

50 【0003】伝染現像に用いられるリス型ハロゲン化銀

写真感光材料は、例えば平均粒径が0.2μmで粒子分布が狭く粒子の形も整っていて、かつ塩化銀の含有率の高い(少なくとも50モル%以上)塩臭化銀乳剤よりなる。このリス型ハロゲン化銀写真感光材料を亜硫酸イオン濃度が低いアルカリ性ハイドロキノン現像液、いわゆるリス型現像液で処理することにより、高いコントラスト、高鮮鋭度、高解像力の画像が得られる。

(0004) しかしながら、これらのリス型現像液は空気酸化を受けやすいことから保恒性が極めて悪いため、 連続使用の際において現像品質を一定に保つことは難し 10 い。

【0005】上記のリス型現像液を使わずに迅速に、かつ高コントラストの画像を得る方法が知られている。例えば特開昭56-106244号公報明細書等に記載されているようなヒドラジン誘導体を用いた方法である。これらの方法によれば、保恒性が良く、迅速処理可能な現像液で処理することによっても硬調な画像が得ることが出来る。

【0006】一方、赤色波長領域で発光する例えばレーザー光源により記録するハロゲン化銀写真感光材料が印 20 刷製版分野や医療分野で頻繁に使われるようになってきた。特に印刷製版分野においては、ファクシミリやカラースキャナフィルムが多数使用されており、光源としては632.8mに出力波長を有するHeNeレーザーや650~700mに出力波長を有する発光ダイオード(LED)や670~680mに出力波長を有する赤色半導体レーザーなどが主に用いられている。

【0007】これらの露光装置は、低コスト、軽量化の 観点から平面走査タイプや内面走査タイプが主流になっ てきている。平面走査タイプや内面走査タイプで露光さ れる場合は、フィルム上でフリンジが出やすいため、硬 調な画像が得られる感光材料を使用することが好まし い。好ましい感光材料のうちの一つとして、前記のよう なヒドラジン誘導体と600~700nmに分光増感させるパン クロマチック増感色素を組み合わせた方法を利用するこ とができる。具体的な例としては、特開平2-124560号、 同2-125248号、同3-100543号公報明細書等に記載があ る。

【0008】ハロゲン化銀写真感光材料には、上記のような赤色光源において高い分光増感特性と併せて、現像処理後の残色汚染性の改良及び感光材料の保存安定性の向上が重要な技術である。

【0009】特に最近の動向として処理の迅速化、簡素 化あるいは低補充化等により、処理時の残色汚染が不十 分になりやすい。その結果、性能上支障をきたし、商品 価値を損なうという問題が生じている。

[0010]上記の具体的な例に記載されているパンクロ増感色素を用いた感光材料は、残色汚染の除去が不十分であった。また保存時、特に高温下で保存した場合には、未露光部に砂状の欠陥、いわゆる黒ポツが発生しやすく問題であった。

[0011]

【発明が解決しようとする課題】本発明の第1の目的は、赤色液長域に高感度を有し、かつ現像処理後の残色 汚染の少ないハロゲン化銀写真感光材料を提供すること にある。

【0012】本発明の第2の目的は、高温下で保存した 場合にも黒ポツの発生が少ないハロゲン化銀写真感光材料を提供することにある。

[0013]

【課題を解決するための手段】本発明の上記課題は、支持体上に少なくとも1層のハロゲン化銀乳剤層及び/又はその他の親水性コロイド層中にヒドラジン誘導体を含有するハロゲン化銀写真感光材料において、該ハロゲン化銀乳剤層及び/又はその他の親水性コロイド層中に造核促進剤を含有し、さらに前配一般式〔1〕~〔3〕

【0014】以下、本発明について具体的に説明する。

【0015】本発明に用いられるヒドラジン誘導体の構造としては、下記一般式(H)で表わされることが好ましい。

[0016]

【化4】

ĥ

- 般式 (H)

式中Aはアリール基、又は硫黄原子又は酸素原 子を少なくとも一つ含む複素環基を表し、Gは 1 -(C)\_-基、スルホニル甚、スルホキシ基、-P-R

基、又はイミノメチレン基を表し、nは1又は2 の整数を表し、A<sub>1</sub>, A<sub>2</sub>はともに水素原子或は一 方が水素原子で他方が置換もしくは無置換のアル キルスルホニル甚、又は置換もしくは無置換のア シル甚を表し、Rは水素原子、アルキル基、アリ ール基、アルコキシ基、アリールオキシ基、アミ ノ甚、カルバモイル基、オキシカルボニル基又は -O-R。基を表し、R。はアルキル基又は飽和複 素環基を表す。

[0017]

\*【化5】

更に下記一般式〔A〕〔B〕であることが好ま

しい。

一般式〔A〕

$$A-NIINH \leftarrow \stackrel{O}{C} \xrightarrow{n} N \stackrel{R_1}{<}_{R_2}$$

一般式〔B〕

【0018】式中、Aはアリール基、又は、硫黄原子又 は酸素原子を少なくとも一つ含む複素與基を表し、nは 1又は2の整数を表す。n=1の時、R:及びR₂はそれ ぞれ水素原子、アルキル基、アルケニル基、アルキニル 基、アリール基、複素環基、ヒドロキシ基、アルコキシ 基、アルケニルオキシ基、アルキニルオキシ基、アリー ルオキシ基、又はヘテロ環オキシ基を表し、 $R_1$ と $R_2$ は 50 うち少なくとも一方はアルケニル基、アルキニル基、飽

窒素原子と共に環を形成してもよい。n=2の時、R1 及びR1はそれぞれ水素原子、アルキル基、アルケニル 基、アルキニル基、アリール基、飽和又は不飽和複素環 基、ヒドロキシ基、アルコキシ基、アルケニルオキシ 基、アルキニルオキシ基、アリールオキシ基、又はヘテ ロ環オキシ基を表す。ただしn=2の時、R1及びR1の 和複素環基、ヒドロキシ基、アルコキシ基、アルケニルオキシ基、アルキニルオキシ基、アリールオキシ基、又はヘテロ環オキシ基を表すものとする。 Ra はアルキニル 以 又は飲和複素環基を表す。

【0019】 ・般式 (A) 又は (B) で表される化合物には、式中の-NHNH-の少なくともいずれかの日が置換基で置換されたものを含む。

[0020] 更に詳しく説明すると、Aはアリール基 (例えば、フェニル、ナフチル等)、又は、硫黄原子又 は酸素原子を少なくとも一つ含む複素環基(例えば、チ 10 オフェン、フラン、ベンゾチオフェン、ピラン、等)を 表す。

【0021】R:及びR,はそれぞれ水素原子、アルキル 基(例えば、メチル、エチル、メトキシエチル、シアノ エチル、ヒドロキシエチル、ベンジル、トリフルオロエ チル等)、アルケニル基(例えば、アリル、プテニル、 ペンテニル、ペンタジエニル等)、アルキニル基(例え ば、プロパルギル、ブチニル、ペンチニル等)、アリー ル基(例えば、フェニル、ナフチル、シアノフェニル、 メトキシフェニル等)、複素環基(例えば、ピリジン、 チオフェン、フランの様な不飽和複素環基及びテトラヒ ドロフラン、スルホランの様な飽和複素環基)、ヒドロ キシ基、アルコキシ基(例えば、メトキシ、エトキシ、 ベンジルオキシ、シアノメトキシ等)、アルケニルオキ シ基 (例えば、アリルオキシ、ブテニルオキシ等)、ア ルキニルオキシ基(例えば、プロパルギルオキシ、プチ ニルオキシ等)、アリールオキシ基(例えば、フェノキ シ、ナフチルオキシ等)、又はヘテロ環オキシ基(例え は、ピリジルオキシ、ピリミジルオキシ等)を表し、n =1の時、 $R_1$ と $R_2$ は窒素原子と共に環(例えば、ピペ 30リジン、ピペラジン、モルホリン等)を形成してもよ

【0022】ただしn=2の時、R1及びR2のうち少なくとも一方はアルケニル基、アルキニル基、飽和複素環基、ヒドロキシ基、アルコキシ基、アルケニルオキシ基、アルキニルオキシ基、アリールオキシ基又はヘテロ環オキシ基を表すものとする。

【0024】Aで表されるアリール基、又は、硫黄原子 又は酸素原子を少なくとも一つ有する複素現基に、種々 の置換基が導入できる。導入できる置換基としては例え ばハロゲン原子、アルキル基、アリール基、アルコキシ 基、アリールオキシ基、アシルオキシ基、アルキルチオ 基、アリールチオ基、スルホニル基、アルコキシカルボ ニル基、アリールオキシカルボニル基、カルバモイル基、スルファモイル基、アシル基、アミノ基、アルキルアミノ基、アリールアミノ基、アシルアミノ基、スルホンアミド基、アリールアミノチオカルボニルアミノ基、ヒドロキシ基、カルボキシ基、スルホ基、ニトロ基、シアノ基などが挙げられる。これらの置換基のうちスルホンアミド基が好ましい。

8

[0025] 各一般式中、Aは耐拡散基又はハロゲン化 銀吸着促進基を少なくとも一つ含むことが好ましい。耐 拡散基としてはカプラー等の不動性写真用添加剤におい て常用されているパラスト基が好ましい。パラスト基は 8以上の炭素数を有する写真性に対して比較的不活性な 基であり、例えばアルキル基、アルコキシ基、フェニル 基、アルキルフェニル基、フェノキシ基、アルキルフェ ノキシ基などの中から選ぶことができる。

【0026】ハロゲン化銀吸着促進基としてはチオ尿森 基、チオウレタン基、複素環チオアミド基、メルカプト 複素環基、トリアゾール基などの米国特許4,385,108号 に記載された基が挙げられる。

20 【0027】一般式 [A] 及び [B] 中の-NHNH-の H、即ちヒドラジンの水素原子は、スルホニル基 (例えばメタンスルホニル、トルエンスルホニル等)、アシル 基 (例えば、アセチル、トリフルオロアセチル、エトキ シカルボニル等)、オキザリル基 (例えば、エトキザリ ル、ピルポイル等)等の置換基で置換ざれていてもよ く、一般式 [A] 及び [B] で表される化合物はこのよ うなものをも含む。

[0028] 本発明においてより好ましい化合物は、一 般式 [A] の n = 2 の場合の化合物、及び一般式 [B] の化合物である。

【0029】一般式〔A〕のn=2の化合物において、R1及びR2が水素原子、アルキル基、アルケニル基、アルナニル基、アリール基、飽和又は不飽和複素環基、ヒドロキシ基、又はアルコキシ基であり、かつR1及びR2のうち少なくとも一方はアルケニル基、アルキニル基、飽和複素環基、ヒドロキシ基、又はアルコキシ基を表す化合物が更に好ましい。

【0030】上記一般式 [A], [B] で表される代表的な化合物としては、以下に示すものがある。但し当然のことであるが、本発明において用い得る一般式 [A], [B] の具体的化合物は、これらの化合物に限定されるものではない。

【0031】具体的化合物例

[0032]

(化6]

$$H - 3$$
 $N - N$ 
 $N - C_2H_3$ 
 $N - C_2H_3$ 

$$t-C_5H_{11}$$
 - NHNHCOCOO - N - CH<sub>3</sub>

[0033]

$$\begin{array}{c} 11 \\ H-5 \\ C_{12}H_{25}-SO_{2}NH \end{array} \longrightarrow \begin{array}{c} N-C_{2}H_{5} \\ N-C_{2}H_{5} \end{array}$$

H - 6
$$C_{1\,2}H_{2\,5}O \longrightarrow SO_{2}NH \longrightarrow NHNHCOCONH \longrightarrow CH_{3}CH_{3}$$

$$CH_{3}CH_{3}CH_{3}$$

$$H - 7$$

$$C_{10}H_{21}O \longrightarrow SO_{2}NH \longrightarrow NHNHCOCOO \longrightarrow N$$

$$CH_{3}$$

[0034]

$$H - 8$$

$$C_{14}H_{29}O \longrightarrow SO_{2}NH \longrightarrow NHNHCOCONH \longrightarrow CH_{3}CH_{3}CH_{3}$$

H - 11

$$CH_3 CH_3$$

$$CH_3 CH_3$$

$$CH_3 CH_3$$

$$CH_3 CH_3$$

$$CH_3 CH_3$$

(8)

$$H - 12$$

$$SO_2NH - NHNHCOCONH - N-C_2H_5$$

$$C_2H_5NHCSNH$$

【0036】本発明で用いられる造核促進剤としてはアミン化合物、ヒドラジン化合物、四級オニウム塩化合物およびカルビノール化合物等が挙げられるが、アミン化合物およびカルビノール化合物が好ましい。これらの造核促進剤は特開平4-56749号公報、特開昭63-124045号公報、同62-187340号公報に記載されているものが挙げられる。これらの化合物は分子内に耐拡散性またはハロゲン化銀吸着基を有するものが好ましい。その他具体的には以下の特許に配載の化合物が挙げられる。特願平3-29

5926号明細書、同3-293366号明細書、同3-286619号明細 30 書、同4-33451号明細書等に記載の化合物である。

[0037] 更に具体的には以下のような遺核促進剤が 挙げられるが、本発明はこれらに限定されるものではな

【0038】特開平4-56949号公報記載の化合物として 【0039】

【化10】

---798---

(9)

特開平6-194771

16

15

(1) 具体例Ⅲ-9の化合物

$$N - (CH_2)_4C00 - 0C_4H_9$$

(2) 具体例Ⅱ-17の化合物

(3) 具体例V-a-2の化合物

$$C_2H_5$$
  $N-CH_2(CH_2)_3NHCO(CH_2)_7CH = CHC_8H_1,$ 

(4) 具体例V-a-8の化合物

$$(C_4H_9)_2N(CH_2)_3NUCOC \equiv C$$

(5) 具体例 V-c-15の化合物

$$\begin{array}{c}
C_{5}H_{1} \\
C_{5}H_{1}
\end{array}$$

$$\begin{array}{c}
C_{5}H_{1} \\
C_{2}H_{5}
\end{array}$$

(6) 具体例V-c-17の化合物

$$C_{5}H_{11}(t)$$

$$CH_{2} = CH - CH_{2} - N$$

$$-NHCOCH - O$$

$$C_{2}H_{5}$$

(7) 具体例VI-a-7の化合物

[0040]

(10)

特開平6-194771

(8) 具体例VI-a-23の化合物

(9) 具体例VI-b-3の化合物

$$\begin{array}{ccc} & \text{CH}_3 & \text{CH}_3 \\ \text{I} & \text{I} & \text{I} \\ \text{(C}_2\text{H}_5)_2\text{N(CH}_2\text{CHO})_{-1}_4\text{CH}_2\text{CHN(C}_2\text{H}_5)_2 \end{array}$$

、(10) 具体例VI-b-4の化合物

(11) 具体例VI-b-14の化合物

(12) 具体例VI-c-29の化合物

(13) 具体例VI-c-30の化合物

(14) 特願平3-295926号明細書記載の具体例 I - 1 の化合物

以上の化合物が挙げられる。更に

[0041]

40 【化12】

(15) 特願平3-293366号明細書記載の具体例1-2の化合物

$$\begin{array}{c} C_2H_5 > N - (CH_2)_3NHCOCH_2 - N \\ \hline \\ C_2H_5 \end{array} - CH - C_2H_5 \quad C\ell^{\odot}$$

(16) 特願平3-293366号明細書記載の具体例 I -26の化合物

$$C_2H_5$$
 N -  $(CH_2CH_2O)_{T_3}CH_2CH_2NHCOCH_2 - N$   $C\ell^{\odot}$ 

(17) 特顯平3-286619号明細書記載の具体例【-1の化合物

$$C_2H_5$$
  $N - CH_2CH_2S \cdot CH_2CONB$ 

(18) 特願平3-286619号明細書記載の具体例I-31の化合物

$$\begin{array}{l} C_2H_5 \\ C_2H_5 \end{array} > N - (CH_2)_3NHCOCH_2S \cdot CH_2CONH(CH_2)_3 - N < \begin{array}{l} C_2H_5 \\ C_2H_5 \end{array}$$

(19) 特願平4-33451号明細書記載の具体例I-5の化合物

$$C_2H_5$$
  $N - CH_2CH_2(OCH_2CH_2)_7 - S - CH_2CH_2 - N < C_2H_5$   $C_2H_5$ 

(20) 特願平4-33451号明細書記載の具体例 1 - 21の化合物

$$C_2H_5 \longrightarrow N - CH_2CH_2 + OCHCH_2 \longrightarrow T - S - CH_2CH_2 - N - C_2H_5$$

$$C_2H_5 \longrightarrow N - CH_2CH_2 + OCHCH_2 \longrightarrow T - S - CH_2CH_2 - N - C_2H_5$$

(21) 特開昭63-124045号公報記載の具体例15の化合物

(22) 特開昭62-187340号公報記載の具体例1の化合物

【0042】次に一般式〔1〕について説明する。

ニン色素で通常用いられる5員環及び/又は6員環の含 窒素複素環を形成するに必要な原子群を表す。この複素 環の炭素原子には増感性に悪影響を与えない置換基がつ いていてもよい。この複素環としては例えばチアゾリン 環、チアゾール環、ベンゾチアゾール環、ナフトチアゾ ール環、セレナゾール環、ベンゾセレナゾール環、ナフ トセレナゾール環、オキサゾール環、ペンズオキサゾー ル環、ナフトオキサゾール環、2-キノリン環、4-キノリ ン環、2-ピリジン環、4-ピリジン環、3,3-ジアルキルイ **ンドレニン環、ベンズイミダゾール環等であって、この 50 ヒドロキシアルキル基、カルボキシアルキル基、アルコ** 

複素環の炭素原子にはハロゲン原子、アルキル基、アル 【0043】一般式 (1) 中、Z1及びZ2は、各々シア 40 コキシ基、ヒドロキシ基、モノアリール基などの置換基 がついていてもよい。

【0011】R』及びRiは、各々飽和又は不飽和脂肪族 例えば低級アルキル基(炭素数8以下のもの)、置換ア ルキル基 (好ましくはアルキル基ラジカルの炭素数5以 下のもの) を表す。Q1とQ1は、4-チアゾリジノン、4-イミダゾリジノンを形成するに必要な原子群を表す。

【0045】チアゾリジノンまたはイミダゾリジノンの 3の位置の窒素原子についている置換基としては、例え ばアルキル基、アリル基、アラルキル基、アリール基、

【0047】 X.は配除もしては有機像アニオン例えばクロライド、プロマイド、ヨーダイド、パークロレイト、\*10

\*ベンゼンスルホネート、p-トルエンスルホネート、メチ ルサルフェート、エチルサルフェート等を表す。

【0048】次に本発明に使用される一般式〔1〕で示される増感色素の具体的化合物としては特願平3-324768 分記載の化合物を用いることができ、例えば以下の化合物が好ましく用いられる。しかし増感色素は、これに限定されるものではない。

[0019] [化13]

1 - 1

$$C_{2}H_{5}$$

$$C_{1}C_{2}H_{5}$$

$$C_{2}H_{5}$$

$$C_{2}H_{5}$$

$$C_{2}H_{5}$$

$$C_{2}H_{5}$$

$$C_{3}H_{5}$$

$$C_{4}H_{5}$$

$$C_{5}H_{5}$$

$$C_{5}H_{5}$$

1 - 2

$$C_{2}H_{5}$$

$$C_{2}H_{5}$$

$$C_{2}H_{5}$$

$$C_{2}H_{5}$$

$$C_{2}H_{5}$$

$$C_{2}H_{5}$$

$$C_{2}H_{2}CH_{2}CH_{2}SO_{3}$$

1 - 3

$$\begin{array}{c|c}
S \\
C_2H_5
\end{array}$$

$$\begin{array}{c|c}
CH_2CH_2CH_2CH_2C00
\end{array}$$

[0050]

【化14】

23 1 - 4

$$\begin{array}{c|c}
S \\
N \\
C_2H_5
\end{array}$$

$$\begin{array}{c|c}
C_2H_5
\end{array}$$

$$\begin{array}{c|c}
C_2H_5
\end{array}$$

$$\begin{array}{c|c}
C_2H_5
\end{array}$$

$$\begin{array}{c|c}
C_2H_5
\end{array}$$

1 - 5

$$\begin{array}{c|c} CH_3 & CH-C & S \\ \hline C_2H_5O & CH-C & S \\ \hline C_2H_5 & CH_2CH_2COO \end{array}$$

1 - 6

Se CH-CH 
$$\stackrel{N}{\longrightarrow}$$
 CH  $\stackrel{S}{\longrightarrow}$  C2H5  $\stackrel{S}{\longrightarrow}$  C2H5

【0051】尚、本発明のハロゲン化銀写真感光材料に使用される増感色素類は米国特許第2,503,776号、英国特許742112号、仏国特許2065662号、特公昭40-2346号を参照すれば容易に合成することができる。

【0052】次に一般式〔2〕について説明する。

【0053】一般式〔2〕に使用される「水溶性基」とは、化合物の構造と生理活性との関係をとらえた所謂構造活性相関にて用いられるHansch法のπ値が負の値を有するものを指す。なおHansch法に関してはJ. Med. Chem. 16,1207(1973)、同20,304(1979)に詳細に記載されている。

【0054】本発明により使用する増感色素中の水溶性 基の数は2又は3であるのが好ましい。

[0055] 水溶性基を有する前記有機基は、以下に示 50

すが本発明はこれらに限定されるものではない。すなわちー(CE<sub>3</sub>)nーCOOM、ーC<sub>2</sub>E<sub>4</sub>ーCOOM、ーCH<sub>2</sub>ーC<sub>2</sub>E<sub>4</sub>ーCOOM、ーCH<sub>2</sub>ーC<sub>2</sub>E<sub>4</sub>ーCOOM、ーCE<sub>2</sub> D<sub>3</sub>ーCO<sub>2</sub>M、ーCE<sub>2</sub> D<sub>4</sub>ーCOOM、ーCE<sub>2</sub> D<sub>4</sub>ーCOOM、ーCE<sub>2</sub> D<sub>4</sub>ーCOOM、ーCE<sub>2</sub> D<sub>4</sub>ーCOOM、ーCE<sub>2</sub> D<sub>4</sub>ーCOOM、ーCE<sub>2</sub> D<sub>4</sub> D<sub>5</sub>M、ーCE<sub>2</sub> D<sub>4</sub> D<sub>5</sub>M、ーCE<sub>2</sub> D<sub>5</sub>M

(0056) 水溶性基を有する有機基を表わさない Z1 ~ Z1 の基は、水素、アルキル基例えばメチル及びエチル基、 置換アルキル基、アルケニル基例えばアリール基、 置換アルケニル基、アリール基例えばフェニル基、 又は置換アリール基例えばp-トリル基から選択した意義を有する。

【0057】一般式〔2〕における2,及び2,は同じか

with the state of the

and make the second of the second

又は異なり、それぞれ水素、ヒドロキシ基、ハロゲン原 子、アルキル基例えばメチル、エチル及びプロビル基、 置換アルキル基例えばトリフルオロメチル基及び2, 2, 2-トリフルオロエチル基、アルケニル基例えばアリル基、 置換アルケニル基、アルコキシ基例えばメトキシ及びエ トキシ基、アルキルチオ基、例えばエチルチオ基、置換 アルキルチオ基、アリールチオ基例えばフェニルチオ 基、置換アリールチオ基、アリール基例えばフェニル 基、置換アリール基例えばp-トリル基、アシル基例えば アセチル及びプロピオニル基、アシロキシ基例えばアセ 10 具体例を挙げる。 トキシ及びプロピオニルオキシ基、アルコキシカルポニ ル基例えばメトキシカルポニル及びエトキシカルポニル\*

\*基、アルキルスルホニル基例えばメチルスルホニル基、 カルパモイル基、置換カルパモイル、スルファモイル 基、置換スルファモイル基、カルポキシ基及びシアノ基 を表わす。又はZrとZiが一緒になって炭素環式環系例 えばベンゼン又はナフタレン環系を完結するのに必要な 原子を表わし、これらは同じか又は異なるそしてスァ及 びる。についてそれぞれ示した前配置換基から選択した 置換基の一つ以上を担持していてもよい。

26

[0058] 以下、一般式 [2] で表わされる化合物の

[0059]

(化15]

$$2 - 3$$
 $H_2C - CH = CH_2$ 
 $CH_3$ 
 $CH - CH$ 
 $CH_2CH_5$ 
 $CH_2COOCH_2COCH_3$ 

【0060】次に一般式〔3〕について詳しく説明す る。

【0061】式中、21及び22はヘテロ環を完成するに 必要な原子群を表し、R1及びR2はアルキル基、アルケ ニル基、アラルキル基、アリール基でRaはRi及びRa と同じ置換基または置換アミノ基、アミド基、イミノ 基、アルコキシ基及びヘテロ環基を表す。

【0062】L1~L,はメチン基を表し、m及びnは 0、1又は2で、1及びpは0又は1を表す。Xは対イ オンを表す。

【0063】上記一般式〔3〕のZ1、Z2で構成される 複素環としては、例えばオキサゾリン、オキサゾール、 ベンゾオキサゾール、ベンゾイソオキサゾール、ナフト オキサゾール、チアゾリン、チアゾール、ベンゾチアゾ ール、ナフトチアソール、セレナゾリン、セレナゾー ゾール、ペンゾテルラゾール、ピリジン、キノリン、ペ ンゾキノリン、インドレニン、ペンゾインドレニン、ペ ンソイミダゾール、ピロリン環などが挙げられる。

【0064】これらの複素類には公知の置換基が置換さ れていてもよく、例えばアルキル、アルコキシ、アリー ル、ヒドロキシ、カルボキシ、アルコキシカルポニル、 ハロゲンなどが挙げられる。

【0065】上記一般式〔3〕のR1、R1、R2が表す アルキル基としては炭素数1~6のものが好ましく、直 鎖、分岐、環状のいずれでもよい。アルキル基は置換基 を有していてもよく、例えばメチル、エチル、iso-プロ ピル、シクロヘキシル、アリル、トリフルオロメチル、 β-ヒドロキシエチル、アセトキシメチル、カルボキシ メチル、エトキシカルポニルメチル、β-メトキシエチ ル、γ-メトキシプロピル、β-ペンゾイルオキシエチ ル、ベンゾセレナゾール、ナフトセレナゾール、テルラ 50 ル、ャ-スルホプロピル、δ-スルホブチルなどが挙げら

【0066】アルケニル基としては例えばアリル基、ア ラルキル基としては例えばベンジル、フェネチル、スル ホベンジルなど、アリール基としては例えばフェニル、 トリル、クロロフェニル、スルホフェニルなどが挙げら

【0067】さらにRsで表されるうちの窒素原子或は 酸素原子に結合する基としては、例えばアルキル、アル ケニル、アラルキル、アリール、アシル、アルキルスル いてもよく、環を形成していてもよい。

【0068】これらR₃としては例えばジメチルアミ ノ、ジエチルアミノ、N-メチルアニリノ、1-ピペリジ ノ、1-モルホリノ、N-メチル-2-ピリジノアミノ、ペン ジリデンイミノ、ジベンジルアミノ、N-アセチルメチル アミノ、ペンジルアミノ、アセトアミノ、N-メチルスル ホニルアミノ、N-メチルウレイド、3-メチルペンゾチア ソリデンイミノなど、アルコキシ基として例えばメトキ シ、エトキシ基などである。

28

【0069】 Xで表される対イオンとしては、シアニン 色素に通常用いられるアニオンで例えばクロールイオ ン、プロームイオン、沃索イオン、チオシアン酸イオ ン、硫酸イオン、過塩素酸イオン、p-トルエンスルホ ン酸イオン、四フッ化ホウ索イオン、メチル硫酸イオ ン、エチル硫酸イオンなどである。

【0070】又、分子内塩を形成することができる場合 にはXは存在せず、分子内に2個の酸性基(スルホ、サ ルフェイト、カルボキシル等)が存在しているときには ホニル、ヘテロ環などが挙げられ、二重結合で接続して 10 アルカリ金属原子、有機アンモニウム等のカチオンを表

> 【0071】L1~L。はメチン基を表し、アルキル、ア リール、アルコキシなどが置換されていてもよい。

> 【0072】以下、本発明の一般式〔3〕で表される具 体的化合物例を示すが、本発明はこれらに限定されるも のではない。

[0073]

【化16】

grafite frankliker in grafite

The second secon

(16)

特開平6-194771

3 - 3   

$$CH-CH-CH-CH-CH=CH-S$$
 $(CH_2)_4SO_3Na$ 
 $CH_3$ 
 $CH_3$ 
 $(CH_2)_4SO_3$ 
 $(CH_2)_4SO_3$ 

3 - 4

$$CH-CH-CH-CH-CH-CH-CH$$
 $(CH_2)_2C00Na$ 
 $(CH_2)_2C000^{\circ}$ 

$$3-5$$
 $CH-CH-CH=CH-CH=CH$ 
 $(CH_2)_4SO_3Na$ 
 $(CH_2)_4SO_3O$ 

[0074]

化17]

(17)

特開平6-194771

31 32 32 32 
$$CH-CH-CH-CH=CH-S$$
  $C_2H_5$   $C_2H_5$ 

3 - 8 
$$CH-CH-CH-CH-CH-CH-CH_2)_3SO_3$$
  $CH_2$   $CH_2$ 

$$\begin{array}{c} 3 - 9 \\ C\ell \\ C\ell \\ C\ell \\ C_2H_5 \end{array}$$

3 - 10

$$CH - CH = CH - CH = CH - CH_2$$
 $CH_2$ 
 $CH_3$ 
 $COCH_3$ 
 $CH_2$ 
 $CH_3$ 
 $COCH_3$ 

[0075]

【化18】

3 - 13
$$\begin{array}{c} S \\ CH - CH \\ OCH_3 \\ (CH_2)_3SO_3Na \\ \end{array}$$

$$\begin{array}{c} CH - CH = CH \\ N_{\oplus} \\ (CH_2)_3SO_3 \\ \end{array}$$

[0076]

(19)

特開平6-194771

$$3 - 18$$

$$\begin{array}{c|c}
CH - CH \\
\hline
CH - CH = CH \\
\hline
CH - CH = CH \\
\hline
CH 2)_{3} \\
\hline
SO_{3}^{-}
\end{array}$$

$$3 - 19$$
 $CH - CH = CH - CH = CH$ 
 $C_2H_5$ 
 $C_2H_5$ 
 $C_2H_5$ 
 $C_2H_5$ 

[0077]

(20)

特開平6-194771

$$3-23$$

$$CH-CH-CH-CH=CH$$

$$CH_3$$

$$CH_3$$

$$3 - 25$$
 $CH - CH = CH - CH = CH - CH_3$ 
 $CH_2$ 
 $CH_3$ 
 $CH_3$ 

[0078]

$$3 - 26$$
 $H_3CO$ 
 $CH - CH = CH$ 
 $CH_3$ 
 $C_2H_5$ 
 $C_2H_5$ 
 $C_2H_5$ 
 $C_2H_5$ 
 $C_2H_5$ 
 $C_2H_5$ 
 $C_2H_5$ 
 $C_2H_5$ 
 $C_2H_5$ 

$$3 - 29$$
 $H_3CO$ 
 $C_2H_5$ 
 $C_2H_5$ 
 $C_2H_6$ 
 $C_3H_6$ 
 $C_3H_6$ 
 $C_3H_6$ 

[0079] 本発明の上記の色素は、下記一般式 [4] で表される化合物を無水酢酸及び有機塩基(例えばトリエチルアミン、ピリジン等)の存在下で、下記一般式 [5] で表されるグリシン誘導体と加熱反応させ、次い\*

30 \* で再結晶のような公知の方法によって精製して製造することができる。

[0080]

【化22】

一般式〔4〕

$$Z_1 \longrightarrow Z_1 \longrightarrow Z_1 \longrightarrow Z_1 \longrightarrow Z_2 \longrightarrow Z_1 \longrightarrow Z_2 \longrightarrow Z_1 \longrightarrow Z_2 \longrightarrow Z_2$$

[0081] 式中、Z1、R1、L1、L1、L1、L4及び 40※ [0082] 1、mは前記の一般式 [1] と同義である。Yは求核反 【化23】

応で脱離され得る基で、例えば

[0083] などが挙げられる。

【0084】一般式〔5〕 HOOC-CL NH-R2 式中、R2は前記一般式〔3〕と同義である。

[0085] なお上記一般式〔5〕のグリシン誘導体 50 上記アミンとグリオキシル酸を反応させてシッフ塩基と

は、N-モノ置換又はN,Nシ置換ヒドラジン、又はアルコ キシアミンとプロモ酢酸エチルとを、アルカリ又は有機 アミンの存在下で反応させた後にケン化する方法、或は

--811--

41
し、次いでパラジウム-炭素を触媒として接触還元する
一般的方法で合成できる。

【0086】合成例1(例示色素3に合成法) N-ジメチルアミノグリシン1.3にとアンヒドロ-2-(2-アニリノビニル)-3-(4-スルホプチル) チア・/リニウムヒドロキシド6.8gを無水酢酸40mlに加え、80℃で過熱しながら一度にトリエチルアミン8mlを加えて5分間模件原度させる

[0087] 冷却後ジイソプロピルエーテルを加えて沈 設させ、沈澱物を酢酸ソーダ0.4gを溶かしたメタノー 10 ル溶液20mlを加えて冷蔵庫中一夜放置すると結晶化す る。粗結晶を20mlのメタノールに熱時溶液して再結晶す ると目的の色素が得られた。

[0088] Amax 586.6mm(MeOH) ε=161.000 NNR及CMASSスペクトルより所定の構造を確認できた。 合成例2(例示色素14の合成法)

N-メトキシグリシン1.2gとアンヒドロ-2-(2-アニリノピニル)-3-(3-スルホプロピル)-ベンゾオキサゾリニウムヒドロキシド8.3gを無水酢酸40mlに加え80℃に加熱しながら一度にトリエチルアミン8mlを加えると発熱しながら反応して背色溶液となる。5分間加熱した後に冷却し、ジイソプロピルエーテルを加えて反応物を沈澱させた。沈澱物を10mlのメタノールに溶かし酢酸カリウム1.0gを含んだメタノール溶液10mlを加えると色素が析出した。

【0089】20mlのメタノールに熱時溶解して再結晶を 行うことにより目的の色素が得られた。

【0090】 λ max 602nm (NeOH) ε=195.5000 NMR及びMASSスペクトルより所定の構造を確認できた。

【0091】上配一般式〔1〕~〔3〕で示される化合 30 物をハロゲン化銀乳剤に使用するには、塗布液中に添加溶解せしめるか、水あるいはメタノール、エタノール、ジメチルホルムアミド、アセトン等の有機溶媒の単独もしくはそれらの混合溶媒を溶解して添加すればよい。高濃度で添加する場合は、水を溶媒として、活性剤の存在下で超音波またはデイゾルバーによる分散を行ない粒径\*

\*0.01~1.0µの固体状微分散体として添加することが好ましい。但し、必要に応じて写真性能上影響のない範囲でハロゲン化銀乳剤層に隣接する層、例えば保護層、中間層にも添加することができる。

42

【0092】また本発明で用いる化合物をハロゲン化銀乳剤に添加する場合の使用量についてはハロゲン化銀乳剤の種類、化合物の種類によっても異なるが、通常ハロゲン化銀1 モル当 $0.5 \times 10^{-6}$  mol $\sim 2 \times 10^{-1}$  mol の範囲がよい。

7 【0093】本発明に係る化合物をハロゲン化銀乳剤に 添加する時期は任意の時期でよいが物理熟成から化学熟 成終了後の強布直前までの任意の時期に添加するのが望 ましい。

【0094】また、本発明で用いる前配一般式〔1〕~ 〔3〕で示される化合物は単独で用いてもよく、2種類 以上併用してもよい。また本発明外の増感色素あるいは 強色増感剤と組み合わせて用いてもよい。

【0095】本発明に用いられるハロゲン化銀写真感光 材料は公知の各種ハロゲン化銀乳剤調製技術、添加剤、

支持体等を用いることができる。また、公知の各種処理 剤、処理方法による処理を行うことができる。

[0096]

【実施例】以下に本発明の具体的実施例を述べるが、本 発明の実施の旅様はこれらに限定されるものではない。

【0097】 実施例1

(ハロゲン化銀写真乳剤Aの関製) 同時混合法を用いて 塩臭化銀乳剤 (銀1モル当たり塩化銀65モル%) を調製 した。この混合時にK: IrCl。を銀1モル当たり8×10<sup>-7</sup>モル及びNa. RhCl。を1×10<sup>-7</sup>モル添加した。得られた乳剤 は、平均粒径0.20μmの立方体単分散度粒子 (変動係数1 0%) からなる乳剤であった。本発明の増感色素を表1 に示す量添加した後、常法により水洗、脱塩した。その 後化合物 (A) (B) (C) の混合物を添加した後、金・硫黄増感を施して乳剤Aを得た。

[0098]

【化24】

【0099】 (ハロゲン化銀写真感光材料の調製) 両面 に厚さ0.1μmの下塗層 (特開昭59-19941号の実施例1参 照) を施した厚さ100μmのポリエチレンテレフタレート フィルムの一方の下塗層上に、下記処方(1)のハロゲ ン化銀乳剤層をゼラチン量が1.5g/㎡、銀量が3.2g/㎡ になる様に塗設し、更にその上に下記処方(2)の乳剤 処方(1) (ハロゲン化銀乳剤屑組成) 保護層をゼラチン量が1.0g/㎡になる様に整設し、又反対側のもう一方の下盤層上には下記処方(3)に従ってパッキング層をゼラチン量が2.4g/㎡になる様に整設し、更にその上に下記処方(4)のパッキング保護層をゼラチン量が1g/㎡になる様に整設して試料を得た。

[0100]

--812--

```
(23)
```

the time of the

特開平6-194771

772 15

```
44
                 43
                                             乳剤層として1.5g/m²になる量
               ゼラチン
                                                          3.2g/m²
               ハロゲン化銀乳剤A 銀量
               せごひ: 4・ メチルー6-ヒドロキシ-1, 3, 3a, 7-テトラザインデン 30mg/㎡
               って可能止剤: アデニン
                                                          10 \text{mg/m}^2
                         1 フェニル-5-メルカプトテトラゾール
                                                           5mg/m^2
                                                           0.1g/m^2
               Wm八竹 村:サポニン
                                      * * 【化25】
[0101]
                   . S - 1
                      (H<sub>2</sub>COO(CH<sub>2</sub>)<sub>9</sub>CH<sub>3</sub>
                                                     8mg/m^2
                      ĊII2C00(CH2)2CH<
                      $0aNa
[0102]
               ヒドラブン誘導体 日一1
                             25 \,\mathrm{mg/m^2}
                                                           2mg/m^2
                             H - 3
                                                          10mg/m²
               选核促進剂
                             (17)
                                                          20mg/m²
                             (9)
               ラテックスポリマー
                 (メチルアクリレート、2-アクリルアミド-2-メチルプロパンスルホン酸及
                  び2・アセトアセトキシエチルメチルアクリレートのコポリマー)
                                                           0.1g/m²
               ポリエチレングリコール分子量4000
              処力(2)
                                                           0.9g/m^{2}
               ゼラチン
                                      ※ ※ 【化26】
[0103]
           界面活件剂: S-2
                        CH2COOCH2(C2H5)C4H9
                        CIICOOCH2CH(C2H6)C4H9
                                                              10g/m<sup>2</sup>
```

界面活性剤: S-3

\$0<sub>3</sub>Na

 $5\,\mathrm{mg/m^2}$ 

マット剤: 平均粒径3.5μmの単分散シリカ

 $10 \, \text{mg/m}^2$ 

硬 膜 剤 : 1.3-ビニルスルホニル-2-

プロバノール

40 mg/m<sup>2</sup>

【0104】処方(3) (パッキング層組成)

【化27】

[0105]

46

 $70\,\mathrm{mg/m^2}$ 

(CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>N 
$$C = \bigcirc = \stackrel{\text{@}}{N} (CH_3)_2$$

$$CH_2SO_3 \stackrel{\text{O}}{H}$$

(CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>N 
$$\longrightarrow$$
 CH = CH - CH  $\longrightarrow$  N  $\bigcirc$  COOH  $\bigcirc$  N  $\bigcirc$  20 m g / m<sup>2</sup> SO<sub>3</sub>K

[0106]

2. 4 g/m² ゼラチン 0.1g/m² 界面活性剤:サポニン 6mg/m² : 5-1 100mg/m² コロイダルシリカ 処方(4) [パッキング保護層組成] lg/m² ゼラチン マット剤:平均粒径3.5μπの単分散ポリメチルメタアクリート 40克/㎡ 10mg/m<sup>2</sup> 界面活性剤:S-2 35mg/ 硬膜剤:グリオキザール

[写真性能及び残色の評価] 得られた試料にウエッジを 密着して、He-Neレーザーにて2×10°秒既光を与え、 下記に示す組成の現像液及び定着液を投入したコニカ

(株) 社製迅速処理用自動現像機GR-26SRにて下記条件 で処理した。

【0107】得られた試料を光学濃度計コニカPDA-65で 濃度測定をし、試料No. 1 の濃度2.5に於ける感度を100 とした相対感度で示した。

【0108】また欧光をかけずに上記と同様の処理をし た試料の残色による白色光の吸光濃度を測定した。濃度 値が0.08を上回る試料については強い青~紫色の残色が みられ一般製版用としては大きな欠点とされるレベルで ある。

【0109】 [高温保存における黒ボツの評価] 上記で 50  $\Delta \log$  (黒ボツ)  $=\log$  (試験試料の黒ボツの数)

得られた試料を23℃、50%阻の条件で24時間保存後2つ に折半し、それぞれを防湿袋に密閉包装し、一方はさら に23℃で3日間放置した。(保存I)残りの一方は高温 保存用として55℃で3日間放置した。(保存II) これら 2種の試料をそれぞれ大日本スクリーン [株] 製、製版 用スキャナーSG-747RUにて50%の網点パターン露光を行 った。この試料を上記の評価と同じようにして現像処理 を行った。

【0110】得られた試料を電子画像アナライザーを用 いて網点内未露光部分を走査し、1個の未露光網点面積 内の黒ボツ (直径10μm以上のもの) の数を計測した。 保存Iの試料No. 1の数を基準にして対数による変化値で **没した。即ち** 

(25)

特開平6-194771

```
48
/ (保存Iの試料No. 1の黒ポツの数)
            現像液組成1
                                                  50.0g
             亜硫酸カリウム
                                                  20.0g
             ハイドロキノン
            4-メチル-4-ヒドロキシメチル-1-フェニル-3-ピラゾリドン
                                                  1. Og
             エチレンジアミン四酢酸二ナトリウム塩
                                                  2.0g
                                                  12.0g
             炭酸カリウム
                                                  5.0g
             臭化カリウム
                                                  0.3g
             5-メチルペンソトリアゾール
                                                  25.0g
             ジエチレングリコール
                                                  0.1g
             化合物(d)
水を加えて1リットルとし、pHは水酸化カリウムによ
                                    * [0111]
り10.4に調整した。
            定着液処方
                                                 200ml
             チオ硫酸アンモニウム (72.5%W/V水溶液)
                                                  17g
             亜硫酸ナトリウム
                                                  6.5g
             酢酸ナトリウム・3水塩
                                                  6.0g
                                                   2.0g
             クエン酸ナトリウム・2水塩
                                                  17ml
             純水(イオン交換水)
             硫酸 (50%W/Vの水溶液)
                                                   2.0g
             硫酸アルミニウム (Al: 0a 換算含量が8.1%W/Vの水溶液)
                                                   8.5g
定着液の使用時に11に仕上げて用いた。この定着液の
                                     [0114]
                                             (工程)
                                                    (温度)
                                                            (時間)
pHは酢酸で4.8に調整した。
                                                     35℃
                                                             1210
                                             現像
[0112]
                                                     35℃
                                                             10秒
                                             定着
(化28]
                                                     30°C
                                                             10秒
      化合物(d)
                                             水洗
                                                     50℃
                                                             1349
                                             乾燥
                                                             45秒
                                             合計
                                     結果を表1に示す。
                                      [0115]
                                      【表1】
```

【0113】 (現像処理条件) 時間はワタリの時間を含む。

49

No 投式	1)~(3)化合物	感 度	残 色	デルタlog	(黒ポツ)	備考
- No.	なか量(mg/m²)			保存I	保存Ⅱ	
1 1	2.0	100	0. 10	0	0	比較
2 1 - 2	4. 0	120	0.06	-0.60	-0.55	本発明
3	8. 0	140	0. 07	<b>-0.70</b>	-0.55	
1 1 - 5	4. 0	120	0.06	<b>-0.55</b>	-0.50	
5	8. 0	150	0. 07	<b>-</b> 0. 60	-0.45	"
$\frac{1}{6}$ $\frac{2}{1}$	4.0	130	0.06	<b>-</b> 0. 60	-0.55	l "
7	8.0	150	0. 07	-0.60	-0.55	,,,
8 2 - 3	4. 0	130	0.06	-0.60	-0.55	"
9	<u>δ. 0</u>	150	0.07	-0.70	-0.65	"
10 3 - 5	4 0	150	0. 05	-0.80	-0.80	"
111 "	8.0	180	0.06	<b>-</b> 0. 90	-0.85	"
$12 \ \ 3 - 15$	4. 0	160	0. 04	-0.85	-0.80	"
13 "	8.0	190	0.05	-1.00	-0.95	"

【0116】表1の結果から本発明の試料No.2~13は 比較試料No.1に比べて高感度で残色も低く、さらに高 温下での黒ボツの発生が少ないことがわかる。

[0117]

【発明の効果】本発明により赤色波長域に高感度を有し、かつ現像処理後の残色汚染の少なく、しかも高温下で保存した場合にも黒ポツの発生が少ないハロゲン化銀30 写真感光材料を提供することができた。